

MATERIA: QUÍMICA (QMC)

DOCENTE: PROF. FUENTES -email: rely8221@gmail.com -CLASSROOM: [yl4opjq](#)

TP N° 11-SALES -Fecha de entrega 05/10/20

SALES NEUTRAS

Hemos estudiado hasta ahora compuestos donde combinamos elementos químicos y obteníamos óxidos, ácidos etcétera. Ahora veremos qué sucede al combinarse entre sí estos y otras sustancias.

Al existir diferentes compuestos químicos que Unidos a otros dan sal y agua en algunos casos, haremos primero un breve resumen sobre qué reactivos se utilizan y Qué productos nos dan:

1. Hidróxido + Oxoácido → Sal + Agua
2. Hidróxido + Óxido Ácido → Sal + Agua
3. Óxido Básico+ Oxoácido → Sal + Agua
4. Óxido Básico+ Óxido Ácido → Sal (No Da Agua Porque No Hay Hidrógeno)
5. Oxoácido +Metal → Sal+ Hidrógeno
6. Hidrácido+ Hidróxido → Sal+ Agua
7. Hidrácido+ Metal → Sal+ Hidrógeno

En esta etapa ampliaremos las reacciones de Neutralización de los casos 1 o formación de oxosales u oxisales.

SALES TERNARIAS

Para formar las sales ternarias se hace en primer lugar el ácido y después se sustituye el hidrógeno por un metal. En el caso de que el metal no pudiera simplificarse su valencia, el resto se pone entre paréntesis con la valencia del metal.

Por ejemplo:

Sulfato de calcio
viene del ácido sulfúrico:



se sustituye el hidrógeno por el calcio:

Ca₂(SO₄)₂ ← este último dos es la valencia del calcio que se simplificará.

Simplificamos:



NOMENCLATURAS

Para poder nombrar los compuestos, al igual que para formularlos, primero debe tenerse en cuenta el ácido del que viene del compuesto.

Una vez sabido el ácido del que proviene uno ha de fijarse en la siguiente tabla:

Sales	ácidos
-ito	-oso
-ato	-ico

Esto significa que cuando el ácido terminaba en -oso, -ico, para formar las sales se cambian estas terminaciones por -ito, -ato según indica la tabla. Por ello, según la terminación de la sal y su prefijo (si tiene) sabremos de qué ácido proviene para poder formular el compuesto y nombrarlo.

Una vez hemos sustituido las terminaciones, la nomenclatura sigue la siguiente regla:
(prefijo) + no metal + sufijo de + metal (Valencia si tiene más de una entre paréntesis)

Por ejemplo:

NaNO₃ proviene del **ácido nítrico**

Por tanto se nombraría: **nitrato de sodio**

Resumiendo:

Las Oxisales u Oxosales son el resultado de la sustitución de los hidrógenos de un oxácido por un metal. En estas sales se utilizan los radicales.

Son compuestos ternarios constituidos por un no metal, oxígeno y metal. Se obtienen por neutralización total de un hidróxido sobre un ácido oxoácido. La reacción que tiene lugar es:

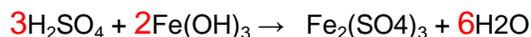
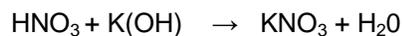
ÁCIDO OXOÁCIDO + HIDRÓXIDO --> SAL NEUTRA + AGUA

La neutralización completa del ácido por la base lleva consigo la sustitución de todos los iones hidrógeno del ácido por el catión del hidróxido, formándose además agua en la reacción. Puede, pues, considerarse como compuestos binarios formados por un catión (proveniente de la base) y un anión (que proviene del ácido).

En la fórmula se escribirá primero el catión y luego el anión. Al leer la fórmula el orden seguido es el inverso. Para nombrar las sales neutras, basta utilizar el nombre del anión correspondiente y añadirle el nombre del catión, según hemos indicado anteriormente.

Si el anión tiene subíndice, se puede expresar con los prefijos multiplicativos bis, tris, tetrakis, pentakis, etc. No obstante, si se indica la valencia del metal no son precisos estos prefijos, pues queda suficientemente clara la nomenclatura del compuesto.

EJEMPLOS:



CONSIGNAS DE TRABAJO:

A- Realizar la Ecuación de formación de las siguientes Oxosales y Equilibrar según corresponda

1. Sulfato Áurico
2. Nitrato Cobaltoso
3. Telurito Auroso.
4. Fosfato De Aluminio
5. Perclorato Mercurioso
6. Seleniato Cuproso
7. Bromato Cobaltico
8. Hiposulfito Áurico
9. Nitrito De Plata
10. Carbonato Férrico
11. Hipobromito De Galio
12. Antimoniato De Magnesio

→→→TE ESPERO EN LA CLASE VIRTUAL POR GOOGLE MEET EL MARTES 29/09 A LAS 13.30.☆☆☆